日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年 8月27日

出願番号 Application Number:

特願2002-247187

[ST. 10/C]:

[JP2002-247187]

出 願 人
Applicant(s):

東京応化工業株式会社

2003年 7月 9日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 太田信一



【書類名】 特許願

【整理番号】 J96039A1

【提出日】 平成14年 8月27日

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 G03F 7/004 506

【発明の名称】 リソグラフィー用下地材

【請求項の数】 9

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県川崎市中原区中丸子150番地 東京応化工業

株式会社内

【氏名】 井口 悦子

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県川崎市中原区中丸子150番地 東京応化工業

株式会社内

【氏名】 越山 淳

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県川崎市中原区中丸子150番地 東京応化工業

株式会社内

【氏名】 田中 健

【特許出願人】

【識別番号】 000220239

【氏名又は名称】 東京応化工業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100106909

【弁理士】

【氏名又は名称】 棚井 澄雄

【代理人】

【識別番号】 100064908

【弁理士】

【氏名又は名称】 志賀 正武

【選任した代理人】

【識別番号】 100101465

【弁理士】

【氏名又は名称】 青山 正和

【選任した代理人】

【識別番号】 100094400

【弁理士】

【氏名又は名称】 鈴木 三義

【選任した代理人】

【識別番号】 100106057

【弁理士】

【氏名又は名称】 柳井 則子

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 008707

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0117103

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 リソグラフィー用下地材

【特許請求の範囲】

【請求項1】 以下の(a)成分、(b)成分、及び(c)成分

(a)架橋剤、

(b) 以下の一般式 (1)

【化1】

(式中、 R^1 は、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、カルボキシル基、あるいは ハロゲン原子、水酸基、カルボキシル基のうちの少なくともひとつで置換された 炭素原子数 $1\sim5$ の炭化水素基を示し;

Xは、炭素原子数1~4のアルキル鎖;

R 1 1 は水素原子またはメチル基を示す。)

で表わされる(メタ)アクリル酸エステルユニットと、

以下の一般式(2)

【化2】

(式中、 R^2 は水酸基、カルボキシル基、あるいは水酸基、カルボキシル基のうちの少なくともひとつで置換された炭素原子数 $1\sim5$ の炭化水素基を示し;

$$Y = SO_2 - \cdot - CO - \cdot$$
 $\sharp t = SO - r = 0$;

n t 1 - 4 r b;

 R^{12} は水素原子またはメチル基を示す。)

で表わされる(メタ)アクリル酸エステルユニットと、を有する共重合体、

(c) 有機溶剤、

を含有することを特徴とするリソグラフィー用下地材。

【請求項2】 前記(b)成分が、さらに以下の一般式(3)

【化3】

(式中、R³は、炭素原子数1~5の炭化水素基であり;

R 13は水素原子またはメチル基を示す。)

で表わされる(メタ) アクリル酸エステルユニットを有する共重合体であることを特徴とする請求項1に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項3】 前記(a)成分が、アミノ基および/またはイミノ基を有する含窒素化合物であって、当該含窒素化合物中に存在する全てのアミノ基および/またはイミノ基において、少なくとも2つの水素原子がヒドロキシアルキル基および/またはアルコキシアルキル基で置換されていることを特徴とする請求項1または2に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項4】 前記(a)成分が、前記ヒドロキシアルキル基および/またはアルコキシアルキル基と、モノヒドロキシモノカルボン酸との縮合反応物であることを特徴とする請求項3に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項5】 前記モノヒドロキシモノカルボン酸において、水酸基とカルボキシル基が、同一の炭素原子、または隣接するふたつの炭素原子のそれぞれに結合していることを特徴とする請求項4に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項6】 前記モノヒドロキシモノカルボン酸が、マンデル酸、乳酸、およびサリチル酸の中から選ばれる少なくとも1種であることを特徴とする請求項5に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項7】 さらに(d)高吸光性成分を含有することを特徴とする請求項1~6のいずれか一項に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項8】 前記(d)成分が、水酸基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシアルキル基、及びカルボキシル基の中から選ばれる少なくとも1つの置換基を有する、アントラセン系化合物、スルホン系化合物、スルホキシド系化合物及びベンゾフェノン系化合物の中から選ばれる少なくとも1種であることを特徴とする請求項7に記載のリソグラフィー用下地材。

【請求項9】 基板の上に、請求項1~8のいずれか一項に記載のリソグラフィー用下地材を塗布し、加熱して架橋反応させることにより、リソグラフィー用下地材層を設け、該リソグラフィー用下地材層の上にホトレジスト層を設けた後、露光し、現像してレジストパターンを得ることを特徴とするレジストパターンの製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明はリソグラフィー用下地材とこれを用いた及びレジストパターンの製造 方法に関する。

[0002]

【従来の技術】

近年、半導体素子のリソグラフィー工程においては、デバイスの集積度の向上に伴い、露光光の短波長化が進んでいる。この様な短波長の露光光を用いて基板の上に形成されたホトレジスト層を露光すると、基板で反射される反射光が大きくなり、その影響によって所望のレジストパターンが得られない場合がある。そこで、基板とホトレジスト層との間にいわゆる反射防止膜(リソグラフィー用下地材層)を形成し、この様な反射光を吸収させて、反射光の影響を低減、抑制することが行われている。

[0003]

従来の反射防止膜を形成するためのリソグラフィー用下地材としては、例えば特開平6-118631号公報に記載のものが挙げられる。

特開平6-118631号公報に記載のリソグラフィー用下地材は、以下の [化4] に示した構造を有するアントラセンエステルユニットを有するアクリル系 樹脂 (樹脂成分) と、グリコールウリル等の架橋剤を、有機溶剤に溶解したものである。

[0004]

【化4】

(式中、Rは1つの水素または1つのアルキル基であり、wはポリマー中のアントラセンエステルユニットのモル分率であり、0.1~1.0の値が適切である

。)

[0005]

このリソグラフィー用下地材を用いたリソグラフィー工程では、例えば基板の上にリソグラフィー用下地材を塗布し、その後、後に形成するホトレジスト層とのミキシングを防ぐため、加熱処理して、樹脂成分を架橋反応させることにより、リソグラフィー用下地材層を形成する。そして、このリソグラフィー用下地材層の上にホトレジスト層を形成し、選択的に露光する。このとき、ホトレジスト層を透過した光はリソグラフィー用下地材層によって吸収されるため、上述の様な反射光の影響を低減、抑制することができる。その後、現像することにより、レジストパターンが得られる。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】

しかしながら、特開平6-118631号公報に記載のリソグラフィー用下地 材は、高吸光特性(すなわち高吸光係数、高屈折率)を維持しつつ、良好な成膜 性を得ることができないという問題があった。リソグラフィー用下地層の成膜性 が低下すると、いわゆるホトレジスト層とのミキシングが生じ、所望のレジスト パターン形状が得られなかった。反対に成膜性を向上させる手段を講じた場合、 目的とする高吸光特性が得られなかった。

本発明は前記事情に鑑てなされたもので、高吸光特性を維持しつつ、良好な成 膜性を得ることができるリソグラフィー用下地材を提供することを課題とする。

$[0\ 0\ 0\ 7\]$

【課題を解決するための手段】

前記課題を解決するために、第1の発明は、以下の(a)成分、(b)成分、及び(c)成分

- (a)架橋剤、
- (b)以下の一般式(1)

【化5】

$$\begin{array}{c}
R^{11} \\
CO \\
O \\
N \\
R^{1}
\end{array}$$
... (1)

(式中、 R^1 は、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、カルボキシル基、あるいは ハロゲン原子、水酸基、カルボキシル基のうちの少なくともひとつで置換された 炭素原子数 $1\sim5$ の炭化水素基を示し;

Xは、炭素原子数1~4のアルキル鎖:

R 1 1 は水素原子またはメチル基を示す。)

で表わされる(メタ)アクリル酸エステルユニットと、

以下の一般式 (2)

【化6】

(式中、R 2 は水酸基、カルボキシル基、あるいは水酸基、カルボキシル基のうちの少なくともひとつで置換された炭素原子数 $1\sim5$ の炭化水素基を示し; Yは-SO $_2-$ 、-CO $_-$ 、または-SO $_-$ であり;

nは1~4であり;

R 1 2 は水素原子またはメチル基を示す。)

で表わされる(メタ)アクリル酸エステルユニットと、を有する共重合体、

(c) 有機溶剤、

を含有することを特徴とするリソグラフィー用下地材である。

第2の発明は、前記(b)成分が、さらに以下の一般式(3)

【化7】

(式中、R³は、炭素原子数1~5の炭化水素基であり;

R 13は水素原子またはメチル基を示す。)

で表わされる(メタ)アクリル酸エステルユニットを有する共重合体であること を特徴とする前記第1の発明のリソグラフィー用下地材である。

第3の発明は、前記(a)成分が、アミノ基および/またはイミノ基を有する含窒素化合物であって、当該含窒素化合物中に存在する全てのアミノ基および/またはイミノ基において、少なくとも2つの水素原子がヒドロキシアルキル基および/またはアルコキシアルキル基で置換されていることを特徴とする前記第1または第2の発明のリソグラフィー用下地材である。

第4の発明は、前記(a)成分が、前記ヒドロキシアルキル基および/または アルコキシアルキル基と、モノヒドロキシモノカルボン酸との縮合反応物である ことを特徴とする前記第3の発明のリソグラフィー用下地材である。

第5の発明は、前記モノヒドロキシモノカルボン酸において、水酸基とカルボ キシル基が、同一の炭素原子、または隣接するふたつの炭素原子のそれぞれに結 合していることを特徴とする前記第4の発明のリソグラフィー用下地材である。

第6の発明は、前記モノヒドロキシモノカルボン酸が、マンデル酸、乳酸、お

よびサリチル酸の中から選ばれる少なくとも1種であることを特徴とする前記第 5の発明のリソグラフィー用下地材である。

第7の発明は、さらに(d)高吸光性成分を含有することを特徴とする前記第 1~6の発明のいずれかのリソグラフィー用下地材である。

第8の発明は、前記(d)成分が、水酸基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシアルキル基、及びカルボキシル基の中から選ばれる少なくとも1つの置換基を有する、アントラセン系化合物、スルホン系化合物、スルホキシド系化合物及びベンゾフェノン系化合物の中から選ばれる少なくとも1種であることを特徴とする前記第7の発明のリソグラフィー用下地材である。

第9の発明は、基板の上に、前記第1~8のいずれかの発明のリソグラフィー 用下地材を塗布し、加熱して架橋反応させることにより、リソグラフィー用下地 材層を設け、該リソグラフィー用下地材層の上にホトレジスト層を設けた後、露 光し、現像してレジストパターンを得ることを特徴とするレジストパターンの製 造方法である。

[0008]

【発明の実施の形態】

(リソグラフィー用下地材)

以下、本発明のリソグラフィー用下地材について、具体例を挙げて詳細に説明 する。

[0009]

(a) 架橋剤

(a) 成分は架橋剤である。後述する様に(b) 成分を架橋させることができれば特に限定するものではないが、アミノ基および/またはイミノ基を有する含窒素化合物であって、当該含窒素化合物中に存在する全てのアミノ基および/またはイミノ基において、少なくとも2つの水素原子がヒドロキシアルキル基および/またはアルコキシアルキル基で置換された含窒素化合物が好ましい。

前記置換基の数は、含窒素化合物中、2以上、実質的には6以下とされる。

[0010]

具体的には、例えばメラミン系化合物、尿素系化合物、グアナミン系化合物、

アセトグアナミン系化合物、ベンゾグアナミン系化合物、グリコールウリル系化合物、スクシニルアミド系化合物、エチレン尿素系化合物等において、アミノ基および/またはイミノ基の2つ以上の水素原子が、メチロール基またはアルコキシメチル基あるいはその両方で置換された化合物等を挙げることができる。

[0011]

これらの含窒素化合物は、例えば、上記メラミン系化合物、尿素系化合物、グアナミン系化合物、アセトグアナミン系化合物、ベンゾグアナミン系化合物、グリコールウリル系化合物、スクシニルアミド系化合物、エチレン尿素系化合物等を、沸騰水中においてホルマリンと反応させてメチロール化することにより、あるいはこれにさらに低級アルコール、具体的にはメタノール、エタノール、nープロパノール、イソプロパノール、nーブタノール、イソブタノール等と反応させてアルコキシル化することにより、得ることができる。

[0012]

これらの含窒素化合物の中でも、含窒素化合物がアミノ基及び/またはイミノ基を有し、当該アミノ基及び/またはイミノ基の水素原子の少なくとも2個がメチロール基、またはアルコキシメチル基、あるいはその両方で置換されたベンゾグアナミン系化合物、グアナミン系化合物、メラミン系化合物、および尿素系化合物が好ましい。中でも、特にメラミン系化合物が好ましい。そして、これらはトリアジン環1個あたり、メチロール基またはアルコキシメチル基を平均3個以上6個未満有するものがより好ましい。

このような含窒素化合物としては、具体的には、メトキシメチル化ベンゾグアナミン、エトキシメチル化ベンゾグアナミン、イソプロポキシメチル化ベンゾグアナミン、イソブトキシメチル化エトキシメチル化ベンゾグアナミン系化合物;メトキシメチル化メラミン、エトキシメチル化メラミン、イソプロポキシメチル化メラミン、イソブトキシメチル化メラミン、メトキシメチル化メラミン、イソブトキシメチル化メラミン、メトキシメチル化イソブトキシメチル化メラミン等のメラミン系化合物;メトキシメチル化グリコールウリル、エトキシメチル化グリコールウリル、イソブトキシメチル化グルコールウリル等のグルコールウリル系化合物などが挙げられる。

[0013]

また、前記(a)成分が、前記ヒドロキシアルキル基および/またはアルコキシアルキル基と、モノヒドロキシモノカルボン酸との縮合反応物であると、レジストパターン下部の形状改善の観点(フッティングの防止)から好ましい。

前記モノヒドロキシモノカルボン酸としては、水酸基とカルボキシル基が、同一の炭素原子、または隣接するふたつの炭素原子のそれぞれに結合しているものがフッティング防止の点から好ましい。

具体的にはグリコール酸、乳酸、2ーヒドロキシ酪酸、2ーヒドロキシー2ーメチルプロパン酸、サリチル酸、2,6ージヒドロキシ安息香酸、2,5ージヒドロキシ安息香酸、2,3,4ートリヒドロキシ安息香酸2ーヒドロキシーpートルイル酸、2,4ージヒドロキシー6ーメチル安息香酸、4ーアリルー2ーヒドロキシー6ーメチル安息香酸、ヒドロキシイソフタル酸、ヒドロキシーカーメチル安息香酸、ヒドロキシーカル酸、ロドロキシーカーンが、2,5ージヒドロキシーカル酸、マンデル酸、3ーヒドロキシー2ーフェニルプロピオン酸及び3ーヒドロキシー3ーフェニルプロピオン酸等が挙げられる。中でもマンデル酸、乳酸、サリチル酸が好ましく用いられる。

また、モノヒドロキシモノカルボン酸との縮合反応物を用いる場合は、縮合前の(a)成分1molに対して0.01~6mol、好ましくは0.1~5molの割合でモノヒドロキシカルボン酸を、縮合反応して得られる反応物を用いることが、フッティング防止の効果の点から好ましい。縮合反応の方法は常法によって行うことができる。

なお、(a)成分は、1種または2種以上の化合物を混合して用いることができる。

$[0\ 0\ 1\ 4]$

(a) 成分は、リソグラフィー用下地材中の全固形分中(通常は(a) 成分と (b) 成分と、必要に応じて加えられる(d) 成分と他の添加剤の合計)、 $2\sim70$ 質量%配合されていることが好ましく、特には $5\sim50$ 質量%であることが好ましい。

下限値未満では充分な架橋反応が生じず、上限値を超えると成膜性が低下し、

適切ではない場合がある。

[0015]

- (b) 共重合体(樹脂成分)
- (b) 成分は、前記一般式(1)で表される(メタ)アクリル酸エステルユニット(以下、第1のユニットと言う場合がある)と、前記一般式(2)で表される(メタ)アクリル酸エステルユニット(以下、第2のユニットという場合がある)を必須成分とする共重合体(樹脂成分)である。なお、(メタ)アクリル酸とはメタクリル酸とアクリル酸の一方または両方を示したものである。

[0016]

・第1のユニット

第1のユニットは前記一般式(1)で表される。

なお、前記一般式(1)において、Xのアルキル鎖は、炭素原子数1~4の直鎖又は分岐鎖状のものである。

また、第1のユニットにおいては、アントラセンが結合していることが重要であり、式中 R^1 で示された水素以外の置換基を有していてもその効果は阻害されない。また、Xは比較的短いアルキル鎖であるので、これらの中から選択すれば同様の効果が得られる。

[0017]

・第2のユニット

第2のユニットは前記一般式(2)で表されるものである。

なお、前記一般式 (2) において、Yは $-SO_2-$ 、-CO-、または $-SO_2-$ であり、KrFエキシマレーザに対する吸収が高い点から、 $-SO_2-$ が好ましい。

前記(b)成分が第2のユニットを有することにより、(a)成分の添加量に対するマージンが大きくなり、これにより高屈折率を得ることができる。つまり、高吸光特性を維持しつつ良好な成膜性が得られる。

[0018]

また、前記(b)成分は、さらに前記一般式(3)で表される(メタ)アクリル酸エステルユニット(第3のユニットという場合がある。)を有する共重合体

であると、高エッチングレート特性が得られるため、好ましい。

一般式(3)において、式中、 R^3 は、炭素原子数 $1\sim5$ の直鎖または分岐鎖状の炭化水素基である。

[0019]

前記第1のユニットの割合は、樹脂(b成分)中、90~10質量%、特には 70~30質量%であることが好ましい。90質量%をこえる場合、有機溶剤への溶解性が低下するおそれがあり、10質量%を下回ると反射光に対する吸収能が低下するおそれがある。

また、前記第2のユニットは、樹脂(b成分)中、90~10質量%、特には70~20質量%であることが好ましい。90質量%をこえると反射光に対する吸収能が低下するおそれがあり、10質量%を下回る場合は架橋反応性が低下し、成膜性が悪化するおそれがある。

さらに前記第3のユニットは、前記第1のユニットと第2のユニットの残部でる。

[0020]

- (b) 成分の材料となる、前記第1のユニット、前記第2のユニット、または前記第3のユニットを構成するモノマーは、それぞれ公知の方法で合成することができる。
- (b) 成分は前記材料となるモノマーを、公知の方法によって共重合することにより得ることができる。
 - (b) 成分の質量平均分子量は1000~50000とされる。

なお、(b)成分は、1種または2種以上の共重合体を混合して用いることもできる。

[0021]

また、(b) 成分は、リソグラフィー用下地材に含まれる全固形分(通常は(a) 成分と(b) 成分と、必要に応じて加えられる(d) 成分と他の添加剤の合計)中 $30\sim98$ 質量%配合されることが好ましく、特には $50\sim95$ 質量%配合されることが好ましい。下限値未満では成膜性が劣る場合があり、上限値を超えると架橋効率が低下するおそれがある。

[0022]

(c)有機溶剤

(c) 成分は、リソグラフィー用下地材に通常用いられるものであれば特に制限することなく用いることができる。

具体的には、例えばアセトン、メチルエチルケトン、シクロペンタノン、シクロヘキサノン、メチルイソアミルケトン、2ーヘプタノン、1,1,1ートリメチルアセトン等のケトン類;エチレングリコール、エチレングリコールモノアセテート、プロピレングリコールまたはジエチレングリコールモノアセテート、プロピレングリコール、プロピレングリコールモノアセテート、あるいはこれらのモノメチルエーテル、モノエチルエーテル、モノプロピルエーテル、モノブチルエーテルまたはモノフェニルエーテル等の多価アルコール類およびその誘導体;ジオキサンのような環状エーテル類;乳酸エチル、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ブチル、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル、3ーメトキシプロピオン酸メチル、3ーエトキシプロピオン酸エチル等のエステル類等を挙げることができる。これらは1種を用いてもよく、2種以上を混合して用いてもよい。

中でも、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)、プロピレングリコールモノメチルエーテル(PGME)、2-ヘプタン、乳酸エチルが好ましい。

[0023]

そして、(c)成分を用いて、リソグラフィー用下地材中の固形分濃度(通常は(a)成分と(b)成分と、必要に応じて加えられる(d)成分と他の添加剤の合計)が $0.5\sim50$ 質量%、好ましくは $1\sim20$ 質量%となる様にリソグラフィー用下地材を調整すると好ましい。下限値未満では必要とされる膜厚が得られず、上限値を超えると塗膜性が悪化するおそれがある。

$[0\ 0\ 2\ 4]$

(d) 高吸光性成分

リソグラフィー用下地材には、さらに(d)成分を加えると、光の吸収特性が さらに向上し、好ましい。

(d) 成分は、ホトレジスト層の露光光に対して高い吸収能を有し、基板から

の反射によって生じる定在波や基板表面の段差による乱反射を防ぐことができる ものであればよく、特に制限はないが、KrFエキシマレーザーの吸収能が高い ものが好ましい。

例えばサリシレート系化合物、ベンゾフェノン系化合物、ベンゾトリアゾール系化合物、シアノアクリレート系化合物、アゾ系化合物、ポリエン系化合物、アントラキノン系化合物、スルホン系化合物(好ましくはビスフェニルスルホン系化合物)、スルホキシド系化合物(ビスフェニルスルホキシド系化合物)、アントラセン系化合物等、いずれも使用することができる。

中でも、水酸基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシアルキル基、及びカルボキシル基の中から選ばれる少なくとも1つの置換基を有する、アントラセン系化合物、ビスフェニルスルホン系化合物、ビルフェニルスルホキシド系化合物及びベンゾフェノン系化合物の中から選ばれる少なくとも1種であるとKrFエキシマレーザーの吸収能が高く好ましい。

なお、(d)成分は、1種または2種以上混合して用いることができる。

[0025]

これらの中で特に好ましいのは、例えばアントラセン系化合物またはビスフェニルスルホン系化合物である。これらは単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

[0026]

前記ベンゾフェノン系化合物としては、例えば2,4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2,3,4-トリヒドロキシベンゾフェノン、2,2',4,4'-テトラヒドロキシベンゾフェノン、2,2'、5,6'-テトラヒドロキシベンゾフェノン、2,6-ジフェノン、2,2'-ジヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン、2,6-ジヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン、2,2'-ジヒドロキシー4,4'-ジメトキシベンゾフェノン、4ージメチルアミノー2'、4'-ジヒドロキシベンゾフェノン、4ージメチルアミノー2'、4'-ジヒドロキシベンゾフェノン等が挙げられる。

[0027]

また、ビスフェニルスルホン系化合物およびビスフェニルスルホキシド系化合

物としては、ビス(ヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(ヒドロキシフェニル) スルホキシド、ビス (ポリヒドロキシフェニル) スルホン、ビス (ポリヒドロ キシフェニル)スルホキシドが好ましく、このようなものとしては、例えばビス (4-ヒドロキシフェニル) スルホン、ビス (3, 5-ジメチルー4-ヒドロキ シフェニル)スルホン、ビス(4-ヒドロキシフェニル)スルホキシド、ビス(3, 5-ジメチルー4-ヒドロキシフェニル) スルホキシド、ビス (2, 3-ジ ヒドロキシフェニル) スルホン、ビス (5-クロロ-2, 3-ジヒドロキシフェ ニル) スルホン、ビス(2,4-ジヒドロキシフェニル),スルホン、ビス(2 , 4-ジヒドロキシー6-メチルフェニル)スルホン、ビス(5-クロロー2, 4 - ジヒドロキシフェニル) スルホン、ビス (2, 5 - ジヒドロキシフェニル) スルホン、ビス(3,4-ジヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3,5-ジ ヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2,3,4-トリヒドロキシフェニル) スルホン、ビス(2,3,4-トリヒドロキシー6-メチルフェニル)スルホン 、ビス(5-クロロー2、3、4-トリヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2, 4, 6-トリヒドロキシフェニル) スルホン、ビス (5-クロロー2, 4, 6ートリヒドロキシフェニル) スルホン、ビス(2,3ージヒドロキシフェニル) スルホキシド、ビス (5-クロロ-2, 3-ジヒドロキシフェニル) スルホキ シド、ビス(2,4-ジヒドロキシフェニル)スルホキシド、ビス(2,4-ジ ヒドロキシー6ーメチルフェニル)スルホキシド、ビス(5ークロロー2,4-ジヒドロキシフェニル) スルホキシド、ビス (2、5-ジヒドロキシフェニル) スルホキシド、ビス(3,4-ジヒドロキシフェニル)スルホキシド、ビス(3 , 5-ジヒドロキシフェニル) スルホキシド、ビス(2,3,4-トリヒドロキ シフェニル)スルホキシド、ビス(2,3,4-トリヒドロキシー6-メチルフ ェニル)スルホキシド、ビス(5-クロロ-2,3、4-トリヒドロキシフェニ ル) スルホキシド、ビス(2,4,6-トリヒドロキシフェニル) スルホキシド 、ビス(5-クロロ-2, 4, 6-トリヒドロキシフェニル)スルホキシド等が 挙げられる。

[0028]

さらに、アントラセン系化合物としては、例えば下記[化8]の一般式

[0029]

【化8】

[0030]

(式中、1は $1\sim10$ の整数、mは $0\sim8$ の整数、jは $0\sim6$ の整数、kは $0\sim6$ の整数であり、ただし、kとnが同時に0となることはない)

[0031]

で表される化合物を挙げることができる。

[0032]

上記 [化8] で表される化合物としては、具体的には、1ーヒドロキシアントラセン、9ーヒドロキシアントラセン、1,2ージヒドロキシアントラセン、1,5ージヒドロキシアントラセン、9,10ージヒドロキシアントラセン、1,2,3ートリヒドロキシアントラセン、1ーヒドロキシメチルアントラセン、9ーヒドロキシメチルアントラセン、9ーヒドロキシメチルアントラセン、9ーヒドロキシスチルアントラセン、9ーヒドロキシスチルアントラセン、9,10ージヒドロキシメチルアントラセン等が挙げられ、さらには9ーアントラセンカルボン酸、9,10ーアントラセンジカルボン酸、グリシジル化アントラセンカルボン酸、グリシジル化アントラセニルメチルアルコール、アントラセニルメチルアルコールと多価カルボン酸(例えば、シュウ酸、マロン酸、メチルマロン酸、エチルマロン酸、ジメチルマン酸、コハク酸、メチルコハク酸、2,2ージメチルコハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸等)との縮合生成物なども好適に使用することができる。

[0033]

これらの中でも、反応性が高く、かつインターミキシングが発生しにくい等の

条件を満たし、加えて吸光性が高いという点から、アントラセン系化合物、特に 9-アントラセンメタノール、9、10-ジアントラセンメタノール、9-アントラセンカルボン酸及び9、10-アントラセンジカルボン酸が好ましい。

[0034]

(d) 成分は全固形分(通常は(a)成分と(b)成分と、必要に応じて加えられる(d)成分と他の添加剤の合計)中、 $0.1\sim50$ 質量%配合されることが好ましく、特には $10\sim30$ 質量%であることが好ましい。下限値未満では効果が得られず、上限値をこえると成膜性不良となるおそれがある。

[0035]

(e)酸性化合物

リソグラフィー用下地材には、(e)酸性化合物を配合することができる。

(e) 成分を配合すると、フッティングの防止特性が向上する。

[0036]

(e) 成分としては、フッティングの防止の点から、硫黄含有酸残基をもつ無機酸、有機酸またはそれらのエステル等や、活性光線により酸を発生する化合物 (酸発生剤)等が挙げられる。

[0037]

硫黄含有酸残基をもつ無機酸としては、硫酸、亜硫酸、チオ硫酸等が挙げられるが、特に硫酸が好ましい。硫黄含有酸残基をもつ有機酸としては、有機スルホン酸が挙げられる。また、それらのエステルとしては、有機硫酸エステル、有機亜硫酸エステル等が挙げられる。これらの中でも、特に有機スルホン酸、例えば、下記「化9」の一般式

[0038]

【化9】

R^4-Z

(式中、R 4 は、置換基を有していてもいなくてもよい炭化水素基を示し、Z はスルホン酸基を示す)

で表される化合物が好ましい。

[0039]

前記R 4 としては、炭素数 $1\sim20$ の炭化水素基が好ましく、この炭化水素基は、飽和であっても不飽和であってもよく、また直鎖状、分岐鎖状、環状のいずれであってもよい。

置換基としては、例えばフッ素原子等のハロゲン原子、スルホン酸基、カルボキシル基、水酸基、アミノ基、シアノ基等が挙げられ、これらの置換基は1個導入されていてもよいし、複数個導入されていてもよい。

[0040]

また、R 4 が芳香族炭化水素基の場合、例えばフェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が例示されるが、中でもフェニル基が好ましい。また、これらの芳香族炭化水素基の芳香環には、炭素数1~20のアルキル基を1~複数個結合していてもよい。そのほか、この芳香環は、フッ素原子等のハロゲン原子、スルホン酸基、カルボキシル基、水酸基、アミノ基、シアノ基等の置換基の1個または複数個で置換されていてもよい。

[0041]

このような有機スルホン酸としては、ホトレジストパターンの下部の形状改善効果の点から、特にノナフルオロブタンスルホン酸、メタンスルホン酸、トリフルオロメタンスルホン酸、ドデシルベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸、またはこれらの混合物が好適である。

[0042]

さらに(e)成分の酸発生剤としては、具体的には例えば以下の化合物が挙げられる。

[0043]

ゾメタン、ビス(3-メチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(4-メトキシフェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(4-フルオロフェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(4-クロロフェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(4-tert-ブチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン等のビススルホニルジアゾメタン類;

[0044]

(B) p-hルエンスルホン酸-2-hロベンジル、p-hルエンスルホン酸-2, 6-iニトロベンジル、p-hリフルオロメチルベンゼンスルホン酸-2, 4-iニトロベンジル等のニトロベンジル誘導体;

[0045]

(C) ピロガロールのメタンスルホン酸エステル(ピロガロールトリメシレート)、ピロガロールのベンゼンスルホン酸エステル、ピロガロールのpートルエンスルホン酸エステル、ピロガロールのpーメトキシベンゼンスルホン酸エステル、ピロガロールのメシチレンスルホン酸エステル、ピロガロールのベンジルスルホン酸エステル、没食子酸アルキルのメタンスルホン酸エステル、没食子酸アルキルのベンゼンスルホン酸エステル、没食子酸アルキルのpートルエンスルホン酸エステル、没食子酸アルキルのpートルエンスルホン酸エステル、没食子酸アルキルののpーメトキシベンゼンスルホン酸エステル、没食子酸アルキルのベンジルスルホン酸エステル等のポリヒドロキシ化合物と脂肪族または芳香族スルホン酸エステル類;

[0046]

(D) ジフェニルヨードニウムテトラフルオロボレート、ジフェニルヨードニウムへキサフルオロホスフエート、ジフェニルヨードニウムへキサフルオロアンチモネート、ジフェニルヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、(4-xトキシフェニル)フェニルヨードニウムへキサフルオロアンチモネート、(4-xトキシフェニル)フェニルヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、ビス(p-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムテトラフルオロボレート、ビス(p-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムへキサフルオロホスフエート、ビス(p-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムへキサフルオロアンチモ

ネート、ビス (p-tert-ブチルフェニル) ヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロホスフェート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、トリフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネート等のオニウム塩;

[0047]

(E) 2-xチルー2-(p-h)ルエンスルホニル) プロピオンフエノン、2-(2)クロヘキシルカルボニル) -2-(p-h)ルエンスルホニル) プロパン、2-xタンスルホニルー2-xチルー(4-xチルチオ)プロピオフェノン、2-x4-ジメチルー2-(p-h)ルエンスルホニル)ベンタンー3-x4-ジメチルー3-x4-ジスルホニル)バンタンー3-x4-ジャルカルボニルアルカン類;

[0048]

(F) 1-p-hルエンスルホニルー1-iクロヘキシルカルボニルジアゾメタン、1-iジアゾー1-iメチルスルホニルー4-iフェニル2-iブタノン、1-iクロヘキシルスルホニルー1-iシクロヘキシルカルボニルジアゾメタン、1-iジアゾー1-iシクロヘキシルスルホニルー1-i3、1-i3のアゾー1-i4のアゾー1-i5のファン、1-i6のアゾー1-i7のアン、1-i7のアゾー1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン、1-i7のアン・1

[0049]

(G) ベンゾイントシレート、 α - メチルベンゾイントシレート等のベンゾイントシレート類;

[0050]

(H) 2-(4-x)++シフェニル)-4, 6-ビス(トリクロロメチル)-1, 3, 5-トリアジン、2-(4-x)++シナフチル)-4, 6-ビス(トリクロコメチル)-1, 3, 5-トリアジン、2-[2-(2-7)]ル)エテニル]-4, 6-ビス(トリクロロメチル)-1, 3, 5-トリアジン、2-[2-(5-x)]2ー(カービス(トリクロロメチル)-1, 3, 5-トリアジン、2-[2-(5-x)]3, 5-トリアジン、2-[2-(3,5-x)]4, 6-ビス(トリクロロメチル)-1, 3, 5-トリアジン、2-[2-(3,4-x)]4, 6-ビス(トリクロロメチル)-11, 31, 5-トリアジン、2-[2-(3,4-x)]4, 6-ビス(トリクロロメチル)-11, 32, 5-トリアジン、2-(3,4-x)4ーメチレンジオキシフェニル)-42, 6-ビス(トリクロロメチル)-13, 5-トリアジン、トリス(23ージブロモプロピル)-13, 5-トリアジン、トリス(23ージブロモプロピル)-14, 35ートリアジン、トリス(25ートリアジン、トリス(27ーピル)-17・アヌレート等のハロゲン含有トリアジン化合物類:

[0051]

ンゼンスルホニルオキシイミノ) -4-メトキシフェニルアセトニトリル、α-(ベンゼンスルホニルオキシイミノ) - 2 -チエニルアセトニトリル、α- (4 ードデシルベンゼンスルホニルオキシイミノ)フェニルアセトニトリル、α- (トルエンスホニルオキシイミノ) - 4 - メトキシフェニルアセトニトリル、α -(4-ドデシルベンゼンスルホニルオキシイミノ) -4-メトキシフェニルアセ トニトリル、αー(トリスルホニルオキシイミノ)-3-チエニルアセトニトリ ル、α-(ベンゼンスルホニルオキシミノ)-4-メトキシフェニルアセトニト リル、α- (エチルスルホニルオキシイミノ) -4-メトキシフェニルアセト -トリル、α - (トリフルオロメチルスルホニルオキシイミノ) - 4 - 4 + 4フェニルアセトニトリル、 α - (プロピルスルホニルオキシイミノ) - 4 - メト キシフェニルアセトニトリル、αー(メチルスルホニルオキシイミノ)-4-ブ ロモフェニルアセトニトリル、 $\alpha-(メチルスルホニルオキシイミノ)-1-シ$ クロペンテニルアセトニトリル、α- (メチルスルホニルオキシイミノ) -1-シクロヘキセニルアセトニトリル、α-(メチルスルホニルオキシイミノ)-1 -シクロヘプテニルアセトニトリル、α-(メチルスルホニルオキシイミノ)-1-シクロオクチニルアセトニトリル、 $\alpha-$ (トリフルオロメチルスルホニルオ キシイミノ) -1-シクロベンテニルアセトニトリル、α-(トリフルオロメチ ν ルスルホニルオキシイミノ) -1 -シクロヘキセニルアセトニトリル、 α - (エ チルスルホニルオキシイミノ) エチルアセトニトリル、α- (プロピルスルホニ ルオキシイミノ) プロピルアセトニトリル、α-(シクロヘキシルスルホニルオ キシイミノ) シクロペンチルアセトニトリル、α-(シクロヘキシルスルホニル オキシイミノ) シクロヘキシルアセトニトリル、α- (シクロヘキシルスルホニ ν ルオキシイミノ) -1 ーシクロベンテニルアセトニトリル、 α ー (1 ーナフチル スルホニルオキシイミノ) -4-メトキシベンジルシアニド、α- (2-ナフチ μ ルスルホニルオキシイミノ) -4 - メトキシベンジルシアニド、 α - (1 - ナフ ルオキシイミノ) ベンジルシアニド、 $\alpha - (10-$ カンファスルホニルオキシイ シイミノ) ベンジルシアニド、 α - (3-カンファスルホニルオキシイミノ) <math>-

4-メトキシベンジルシアニド、 α - (3-プロモー10-カンファスルホニルオキシイミノ) -4-メトキシベンジルシアニド、以下の[化10] 、[化11] の式で表される化合物等のオキシムスルホネート系化合物類;

[0052]

【化10】

$$H_3C-SO_2-O-N=C-C-N-C-SO_2-CH_3$$

$$\begin{array}{c|c} \mathbf{H_3C-SO_2-0-N=C-C=N-0-SO_2-CH_3} \\ \hline \mathbf{CN} \end{array}$$

$$C_2H_5-SO_2-O-N=C-C-N-O-SO_2-C_2H_5$$

$$C_4H_9-SO_2-O-N=C_1-C=N-O-SO_2-C_4H_9$$

$$C_4H_9-SO_2-O-N=C-C-N-O-SO_2-C_4H_9$$

$$F_3C-SO_2-O-N=C-C=N-O-SO_2-CF_3$$

[0053]

【化11】

$$F_3C-SO_2-O-N=C$$
 CN
 CN
 CN
 CN
 CN

$$-S0_2-0-N=C -C=N-0-S0_2 -C=N-0-S0_2-$$

$$H_3C$$
 $-SO_2$ $-O-N=C$ $-C=N-O-SO_2$ $-CH_3$

$$\mathsf{H}_3\mathsf{C}-\underbrace{\mathsf{CN}}-\mathsf{SO}_2-\mathsf{O}-\mathsf{N}=\mathsf{C}-\underbrace{\mathsf{CN}}-\mathsf{CH}_3$$

$$\mathsf{H_3CO} - \mathsf{SO_2} - \mathsf{O} - \mathsf{N} = \mathsf{C} - \mathsf{C} - \mathsf{N} - \mathsf{O} - \mathsf{SO_2} - \mathsf{O} - \mathsf{O} \mathsf{CH_3}$$

[0054]

(J) N-メチルスルホニルオキシスクシンイミド、N-イソプロピルスルホニルオキシスクシンイミド、N-クロロエチルスルホニルオキシスクシンイミド、

N-(p-x)トキシフェニル)スルホニルオキシスクシンイミド、N-(p-i)ニルフェニル)スルホニルオキシスクシンイミド、N-tフチルスルホニルオキシスクシンイミド、N-tフェニルスルホニルオキシスクシンイミド、N-tスルホニルオキシスクシンイミド、N-tスルホニルオキシマレイミド、N-tスルホニルオキシマレイミド、N-t2、N-t2、N-t2、N-t3、N-t4、N-t7 に N-t7 に N-t8 に N-t9 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t2 に N-t3 に N-t4 に N-t4 に N-t4 に N-t7 に N-t7 に N-t7 に N-t8 に N-t9 に N-t9 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t2 に N-t3 に N-t4 に N-t4 に N-t5 に N-t7 に N-t7 に N-t8 に N-t9 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t2 に N-t3 に N-t4 に N-t4 に N-t4 に N-t5 に N-t7 に N-t7 に N-t8 に N-t9 に N-t9 に N-t9 に N-t9 に N-t9 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t1 に N-t2 に N-t3 に N-t4 に

等を挙げることができる。

かかる酸発生剤は1種または2種以上配合することができる。

[0055]

(e)成分の配合量は全固形分100質量部に対して $0.\ 01\sim30$ 質量部、 好ましくは $0.\ 1\sim20$ 質量部とされる。下限値未満では効果が得られず、上限 値をこえるとレジストパターンの下部にくい込みを生じるおそれがある。

[0056]

·界面活性剤

リソグラフィー用下地材には、さらに、塗布性の向上のために界面活性剤を配合することができる。

界面活性剤としては、サーフロンSC-103、SR-100 (旭硝子社製) 、EF-351 (東北肥料社製)、フロラードFc-431、フロラードFc-135、フロラードFc-98、フロラードFc-430、フロラードFc-1 76 (住友3M社製)、メガファックR-08 (大日本インキ社製)等のフッ素 系界面活性剤等が挙げられる。

添加量は、リソグラフィー用下地材中の全固形分(通常は(a)成分と(b)成分と、必要に応じて加えられる(d)成分と他の添加剤の合計)に対して2000pm未満の範囲で選ぶのが好ましい。

[0057]

その他、リソグラフィー用下地材には、その効果を損なわない範囲で、公知の 他の添加剤を配合することができる。

[0058]

リソグラフィー用下地材は、(a)成分、(b)成分と、適宜添加される(d)成分、(e)成分、界面活性剤等の他の添加剤を、(c)成分に溶解することにより、調整することができる。

[0059]

(レジストパターンの製造方法)

まず、リソグラフィー用下地材を、例えば高反射基板の上に塗布し、加熱して 架橋させることにより、下地材層を形成する。

レジストパターンは、例えばこの様にして形成した下地材層の上に、常法により、ホトレジスト層を設けた後、選択的露光をし、現像することにより得ることができる。

一般的には、現像によりホトレジスト層が除去された部分について、例えば下 地材層をドライエッチング等で除去し、さらに基板をエッチングして、基板の上 に所定の配線パターン等を形成する。

[0060]

架橋反応の温度条件は $120 \sim 200$ \mathbb{C} 、好ましくは $160 \sim 250$ \mathbb{C} とされる。

[0061]

リソグラフィー用下地材から下地材層を形成する方法、下地材層の厚さ、ホトレジスト層の形成方法、露光の条件等は目的に応じて適宜選択することができ、特に限定されるものではない。

ただし、前記リソグラフィー用下地材は、KrFエキシマレーザーを用いた露

光の際に、反射光等の吸収の効果が高いため、KrFエキシマレーザーで露光する用途に用いると好ましい。

[0062]

前記リソグラフィー用下地材は、上記構成により、高吸光特性を維持しつつ、 良好な成膜性を得ることができる。

[0063]

また、有機溶剤に対して比較的良好な溶解性を示すため、液体状で均一なリソグラフィー用下地材の調整が容易である。

また、リソグラフィー用下地材は、平坦な基板の表面上に下地層(反射防止膜)を設ける用途のみならず、基板の上に形成された配線の凹凸により、微細な溝が形成された面を平坦化する用途にも用いられる。

また、最近実用化されている銅ダマシンプロセスにおいても、微細な溝にリソグラフィー用下地材を埋め込み、下地層を形成することが必要とされる。

なお、前記リソグラフィー用下地材は、比較的薄い膜厚でも充分な吸収が得られ、特にKrFエキシマレーザーに対して良好な特性を示す。

また、得られる下地層はエッチングレートが高いため、よりホトレジスト層を 薄くすることができる。

[0064]

【実施例】

以下、本発明を実施例を示して詳しく説明する。

[実施例1~4、比較例1~3]

以下の表1に記載の組成のリソグラフィー用下地材をそれぞれ製造した。

表1に示したリソグラフィー用下地材の組成は、実施例1、2と比べて比較例1では、光の吸収能を左右する①のアントラセンが結合したユニットの配合量が少なくなっているが、比較例1ではこれ以上①を増やすと溶剤に溶解せず、これ以上④を減少させると架橋反応が生じなくなる(いずれも成膜性が悪くなる)ため、これら溶解性と架橋反応が生じ、かつ①のユニットを最も多く配合できるという条件のバランスをとって、表1に示した組成とした。

これに対して実施例1、2においては、②のユニットを用いているため、①のユニットを比較例1よりも多量に配合しても成膜性を維持することができたので、表1に示した組成とした。

なお、表1に示した濃度はリソグラフィー用下地材中の固形分濃度である。

[0065]

これを用いて、以下の様にして製造した下地材層について吸収特性と成膜性の評価を行った。また、さらに下地層の上に形成したレジストパターンに対してパターン形状の評価を行った。その結果を表 2 に示した。

[0066]

すなわち、シリコン基板の上に、各リソグラフィー用下地材を塗布して未架橋の下地材層を形成し、200 \mathbb{C} にて90 \mathbb{D} 間ベーク処理(加熱)し、架橋反応を生じさせて厚さ50 \mathbb{D} \mathbb{D}

そして、NSR-2005EX8A(ニコン社製)を用いて露光処理(選択的露光)し、ホットプレート上で110 $\mathbb C$ にて90 秒間加熱処理を行い、さらに2.38 質量%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド(TMAH)水溶液にて現像処理し、純水にて洗浄し、0.18 μ mのL/S(ラインアンドスペース)パターンを形成した。

[0067]

(下地材層の露光光に対する吸収特性(吸収特性))

下地層のN値およびK値を測定することにより評価した。これらはKrFエキシマレーザー(波長248nm)に対する値であり、分光エリプソメータを用いて測定した。

[0068]

(下地層の成膜性 (成膜性))

基板の上に下地材層を成膜した試料をレジスト溶剤(PGME、PGMEA、 2-ヘプタノン、乳酸エチル等)に30秒間浸漬処理した際の膜厚変化(膜減り

量)を測定した。

さらに、レジスト溶剤に浸漬した後の下地材層を、現像処理(NMD-3(東京応化工業社製)により、60秒間パドル現像)した後の膜厚変化(膜減り量)も同様にして測定した。

膜厚変化量が ± 10 Å未満であったものをOK、 ± 10 Å以上であったものをNGとした。

[0069]

(レジストパターンの形状 (パターン形状))

レジストパターンをSEM(走査電子顕微鏡)にて観察し、評価した。

矩形のL/Sパターンが得られているものをOK、裾引きが発生したものをN Gとした。

[0070]

【表1】

				,	,	·		,			
濃度 (wt%)	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	デル酸と	₩ →	-8-0-(] ()
(p)	1		1	9-アントラセンカルホ"ン酸 (0.20g)	1	١	1	構造中のメチロール基をマン	W We	со 0 1 СН ₂ СН ₂ ОН	•
(၁)	くしゃ。こくしょ	と-ヘフ・タノン	PGMEA	PGMEA	PGMEA	PGMEA	PGME	であり、変成品は	₩ <u>₩</u>	-8-o- 9	©
(q)	①+②(重合比 58:42) (0.70g)	①+②(重合比 58:42) (0.70g)	①+②+③(重合比 47:36:17) (0.50g)	①+②+③(重合比 47:36:17) (0.50g)	①+③+④(重合比 24:28:43) (0.70g)	③+⑤(重合比 1:1) (0.70g)	(0.70g)	750 変性品はいずれも三和ケミカル社製であり、変成品は構造中のメチロール基をマンデル酸と後で追加)させたもの (下の通り	Me	но————————————————————————————————————	0
(a)	Mx-750 (0.30g)	Mx-750 %性品 (0.30g)	Mx-750 (0.30g)	Mx-750 (0.30g)	Mx-750 (0.309)	Mx-750 (0.30g)	Mx-750 (0.30g)	しませ	W We	_S_S	» » » ⊖
	₩	天 2	寒3	美4	円 1	比2	比3	*MX~ 心篇。 (b)员			

[0071]

【表2】

	吸収特性 (N値/K値)	成膜性	パターソ形状
実施例1	1.55/0.69	OK	OK
実施例2	1.51/0.67	OK	OK
実施例3	1.55/0.65	OK	OK
実施例 4	1.60/0.67	OK	OK
比較例1	1.50/0.65	NG	NG
比較例2	1.63/0.04	OK	NG
比較例3	1.82/0.24	OK	NG

※N 値及び K 値は KrF エキシマレーザーに対する値である

[0072]

表2の結果より、実施例の下地材層はいずれもK値及びN値が高く、下地材層の膜厚が比較的薄くても露光光を吸収できる高吸光特性を有していることがわかった。

また、実施例の下地材層は、成膜性が良好であることが確認できた。

またパターン形状も良好で、下地材層により露光光の反射光が充分に吸収される効果が確認できた。

また、(d)成分を配合した実施例4は吸収能が良好であった。

これに対して、(b) 成分において、第2のユニットに該当する②のユニットにかえて、③、④のユニットを用いた比較例1は、成膜性が不良であることがわかった。

また、比較例2、3のアントラセンが結合したユニットを有しないものは、K 値が低く、吸収能が低かったため、パターン形状が不良であった。

[0073]

【発明の効果】

以上説明したように、本発明のリソグラフィー用下地材は、高吸光特性を維持しつつ良好な成膜性を得ることができる。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 高吸光特性を維持しつつ良好な成膜性を得ることができるリソグラフィー用下地材を提供する。

【解決手段】 (a)特定の含窒素化合物からなる架橋剤、(b)以下の一般式(1)、(2) で表わされる2種の(メタ)アクリル酸エステルユニットと、(c)有機溶剤を混合してリソグラフィー用下地材とする。

【化1】

(式中、 R^1 は、水酸基、カルボキシル基等;Xは炭素原子数 $1\sim4$ のアルキル鎖。) 以下の一般式(2)

【化2】

(式中、 R^2 は水酸基、カルボキシル基等;Yは $-SO_2$ -、-CO-、または-SO-;nは $1\sim 4。)$

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号 特願2002-247187

受付番号 50201271404

担当官 小松 清 1905

作成日 平成14年 9月19日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】 000220239

【住所又は居所】 神奈川県川崎市中原区中丸子150番地

【氏名又は名称】 東京応化工業株式会社

【代理人】 申請人

【識別番号】 100106909

【住所又は居所】 東京都新宿区高田馬場3-23-3 ORビル

【氏名又は名称】 棚井 澄雄

【代理人】

【識別番号】 100064908

【住所又は居所】 東京都新宿区高田馬場3丁目23番3号 ORビ

ル 志賀国際特許事務所

【氏名又は名称】 志賀 正武

【選任した代理人】

【識別番号】 100101465

【住所又は居所】 東京都新宿区高田馬場3丁目23番3号 ORビ

ル 志賀国際特許事務所

【氏名又は名称】 青山 正和

【選任した代理人】

【識別番号】 100094400

【住所又は居所】 東京都新宿区高田馬場3丁目23番3号 ORビ

ル 志賀国際特許事務所

【氏名又は名称】 鈴木 三義

【選任した代理人】

【識別番号】 100106057

【住所又は居所】 東京都新宿区高田馬場3丁目23番3号 ORビ

ル 志賀国際特許事務所

【氏名又は名称】 柳井 則子

次頁無

特願2002-247187

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000220239]

1. 変更年月日

1990年 8月30日

[変更理由]

新規登録

住 所

神奈川県川崎市中原区中丸子150番地

氏 名

東京応化工業株式会社